# BEST AVAILABLE COPY

⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公告

學特 公 報(B2)

昭62-62449

@Int Cl.4

識別記号

庁内整理番号

❷❷公告 昭和62年(1987)12月26日

H 01 G 9/00

A-7924-5E

発明の数 1 (全3頁)

❷発明の名称 電気二重層キャパシタ

> ②特 題 昭57-113499

够公 開 昭59-3914

田田 昭57(1982)6月29日

❸昭59(1984)1月10日

砂発 明 者 村 中 四个 明 者 猋

錢 元

門真市大字門真1006番地 松下電器產業株式会社內 門真市大字門真1006番地 松下電器產業株式会社内

伊 発明 者 原 蚊 砂発 明 者 山 崎 芳 裕

門其市大字門第1006番地 松下電器產業株式会社內 門其市大字門真1006番地

門真市大字門真1006番地 松下電器產業株式会社內

砂出 頭 人 松下電器產業株式会社 20代 理

弁理士 宮井 暎夫

審査官 大 澤 孝 次

1

2

### 動特許請求の範囲

1 水分量が極めて少ない電解液を含浸したセパ レータと、このセパレータの両面に対接されてカ ーボン系電極材料からなる分極性電極と、これら 方と電気接触する金属ケースと、この金属ケース に嵌められて前記分極性電極の他方と電気接触す る金属ふたと、この金属ふたの周縁と前記金属ケ ースの開口緑との間に介在されて相互に絶縁する しめられた封口体とを備えた電気二重層キャパシ 9。

2 前記電極材料は、黒鉛、カーボンブラックも しくは活性炭まだはこれらの組合せからなる特許 3 前記電極材料は、カーボン繊維布もしくは活 性炭化カーボン繊維布である特許請求の範囲第1 項記載の電気二重層キャパシタ。

4 前記金属ケースおよび金属ふたはアルミニウ 1項、第2項または第3項記載の電気二重層キャー パシタ。

### 発明の詳細な説明

この発明は電気二重層キャパシタに関するもの である。

この電気二重層キャパシタは、分極性電極と電

解質(液)との界面で形成される電気二重層を利 用した静電容量の大きい特性を有するものであ る。たとえば、円盤型(コイン型、ボタン型)の 具体例について第1図に示すように、黒鉛、活性 の組合せ体を収納して底部で前記分極性電極の一 5 炭、カーボンブラック若干のバインダ等からなる 炭素電極 1 の間に電解液 2 を含浸させたセパレー タ3を介在させ、集電体と外装材を兼ねた導電性 樹脂5, 6および絶縁性リング4で接着剤により 密封していた。この方式は、水溶液電解液を用い とともに前記金属ケースの開口縁により一体にか 10 る電気二重層キャパシタの場合、導電性樹脂を溶 解することがないため有利な方法であるが、合成 樹脂であるため、外圧を受け易いことや電気回路 への結線の場合の外部端子への接続は導電性合成 樹脂5,6の全面に金属極板を配し、加圧ぎみに 請求の範囲第1項記載の電気二重層キャパシタ。 15 固定する必要があつた。そのため、第1図の構成 のままでは半完成であり、完成品としては部品点 数が増大する結果となつた。

そこで導電性合成樹脂5,6に代えて、金属材 料を用いることが考えられるが、金属製とするた ムもしくはステンレス製である特許請求の範囲第 20 めには、セパレータ3に使用する電解液に耐える 金属、または金属を侵さない電解液の選択が必要 となるという欠点があつた。すなわち合成樹脂は 稀硫酸など水溶液系の電解液には不活性であり、 有機溶媒では溶解し易いが金属はその逆の性質を 25 もつのが普通だからである。

したがつて、この発明の目的は、部品点数を削

(SUS304) を用いた。封口体11はポリプロピレ ン、フツ素ゴム、IIRゴム、EPTゴムなどを用い た。

滅でき、構造が簡単になり、しかも強度および耐 久性があつてプリント基板への実装に支障のない 電気二重層キャパシタを提供することである。

> 以下にその実施例を述べる。製品寸法は全て25 比較例 1

この発明は金属の持つ機械的強度の大幅向上と 電気導電性の高さに注目し、前記導電性合成樹脂 5 φ (直径)、厚み1.5mmである。 5,6に代えて金属ふた12および金属ケース1 3を形成している。金属としてはバルブ金属であ るアルミニウムと不銹鋼であるステンレスを選択 した。アルミニウムは99.9%以上の高純度のもの が望ましくステンレスは18-8ステンレスおよび 10 を使用した。実測の結果、静電容量は3下、内部 クロム比率の高いハイクロムステンレスが望まし いことが確かめられた。しかし、セパレータ9の 電解液10についても、特に水分量を充分に低下 させないと金属に孔食が発生することも判明し、 ラエチルアンモニウムパークロレートが15部から なる電解液で水分量を150ppm以下に、望ましく は50ppm以下にする必要があることを確認し た。以上の材料の選択によって成されたものが第 の両面に分極性電極8を対接して金属ケース13 の底部に納め、上面の分極性電極 8 の表面に金属 ふた12を被せるとともに金属ふた12の周縁と 金属ケース13の開口との間に絶縁封口体11を 介在し、金属ケース 13 の開口緑を絶縁封口体 1 25 実施例 2 1上にかしめて一体にする。構成中分極性電極 8 は活性炭、黒鉛、アセチレンブラツクを若干のバ インダで混練、プレスしたものやアルミニウム、 ステンレスの集電体に担持させたもの、さらには 活性炭化したカーボン繊維布を用いた。セパレー 30 タ9はポリプロピレンの散孔かつ多孔フィルムま たはガラス繊維混抄マニラ麻抄紙を用いた。電解 液10としては前述の組成で水分量は50ppm以 下に調整し用いた。金属ケース12, 13は99.9

%の高純度アルミニウムまたはステンレス

導電性樹脂5,6はカーボンブラックを含有す るブチルゴム、電解液2に30%硫酸を使用、セパ レータ 3 は30μπの多孔ポリプロピレンフィルム 抵抗は0.5Ω、耐電圧は0.8Vである。

### 比較例 2

金属ケース13および金属ふた12の金属材料 は厚み0.35㎜のアルミニウム、電解液10は30% たとえばガンマーブチロラクトンが100部とテト 15 硫酸、セパレータ 9 は前記 1 と同じものを使用し た。結果は金属ケース13が溶解し、特性測定不 可能であつた。

### 実施例 1

・ 金属材料 1 2 , 1 3 は厚み0.35㎜のアルミニウ 2 図のものである。すなわち、前記セパレータ9 20 ム、電解液10はガンマーブチロラクトン100 部、テトラエチルアンモニウムパークロレート15 部、セパレータ9は前記1と同じである。結果は 静電容量が2F、内部抵抗が1Ω、耐電圧が2Vで

金属材料 1 2 , 1 3 は 0.25㎜ (厚) のステンレ ス (SUS304)、その他は実施例1と同じで特性も ほぼ同じであつた。

### 実施例 3

実施例2において、電解液10の水分量を(1) 250ppm、(2) 150ppm、(3) 50ppm、(4) 10ppm と し、初期値(テスト前)と2V印加、70℃-1000 時間後(テスト後)の変化を比較した。結果は下 表のとおりである。

5

6

(n = 10)

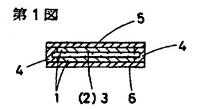
	7	テスト前			テスト後			
	容量	内部抵抗 (Ω)	もれ電流 (mA)	容量	内部抵抗 (Ω)	られ電流 (mA)	金属への影響	
(1)	2.1	0.9	0.15	1,1	7.1	0.15	若干孔食あり	
(2)	2.1	0.9	0.10	1.5	3.0	0.08	若干孔食あり	
(3)	2.0	1.0	0.08	1.6	1.9	0.02	異常なし	
(4)	2.0	1.0	0,06	1.7	1.7	0.01	異常なし	

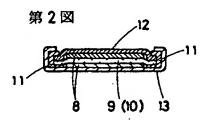
以上のように、電解液10の水分量を規制する ことによつて、金属材料の使用が可能となった。 ただし、経済的な金属材料としては、耐食的な酸 化膜が形成される高純度のアルミニウムと不銹鋼 15 図面の簡単な説明 であるステンレスに限定されるようである。しか し、金属材料を集電体兼極板に使用できるため、 自己で両方の分極性電極を加圧ぎみに対向させる ことができ、さらに両極板の局部のみで接続端子 を接触的に受けたり、溶接により端子を付けるこ 20 ス。 とができ、独立した電子部品とすることができ

る。また直列接続して耐電圧アップを行う場合に も、ゆるい積層型に結束するだけで良く、その効 果は大きい。

第1図は従来例の断面図、第2図はこの発明の 一実施例の断面図である。

9 ……セパレータ、10 ……電解液、11 …… 封口体、12……金属ふた、13……金属ケー・





平成 5, 6,30 発行

第7部門(2)

## 特許法第64条及び特許法第17条の3の規定による補正の掲載

平 5. 6.30発行

昭和57年特許願第113499号(特公昭62-62449号、昭62.12.26発行の特許公報7(2)-91(591)号掲載)については特許法第64条及び特許法第17条の3の規定による補正があったので下記のとおり掲載する。

Int. C1. 5 H 01 G 9/00 特許第1744136号 識別記号 庁内整理番号 7924-5E

記

- 1 「特許請求の範囲」の項を「1 水分量が150ppm以下の電解液を含浸したセパレータと、このセパレータの両面に対接されてカーボン系電極材料からなる分極性電極と、これらの組合せ体を収納して底部で前記分極性電極の一方と直接的に電気接触し、かつ集電体兼極板を構成するアルミニウムもしくはステンレス製の金属ケースと、この金属ケースに嵌められて前記分極性電極の他方と直接的に電気接触し、かつ集電体兼極板を構成するアルミニウムもしくはステンレス製の金属ふたと、この金属ふたの周縁と前記金属ケースの開口縁との間に介在されて相互に絶縁するとともに前記金属ケースの開口縁により一体にかしめられた封口体とを備えた電気二重層キャパシタ。
- 2 前記電極材料は、黒鉛、カーボンプラツクもしくは活性炭またはこれらの組合せからなる特許請求 の範囲第1項記載の電気二重層キャパシタ。
- 3 前記電極材料は、カーボン繊維布もしくは活性炭化カーボン繊維布である特許請求の範囲第1項記載の電気二重層キャパシタ。」と補正する。
- 2 「桒明の詳細な説明」の項を「この発明は電気二重層キャパシタに関するものである。

この電気二重層キャパシタは、分極性電極と電解質(液)との界面で形成される電気二重層を利用した静電容量の大きい特性を有するものである。たとえば、円盤型(コイン型、ボタン型)の具体例について第1図に示すように、黒鉛、活性炭、カーボンブラツク若干のバインダ等からなる炭素電極1の間に電解液2を含浸させたセパレータ3を介在させ、集電体と外装材を兼ねた導電性樹脂5,6および絶縁性リング4で接着剤により密封していた。この方式は、水溶液電解液を用いる電気二重層キャパシタの場合、導電性樹脂を溶解することがないため有利な方法であるが、合成樹脂であるため、外圧を受け易いことや電気回路への結線の場合の外部端子への接続は導電性合成樹脂5,6の全面に金属極板を配し、加圧ぎみに固定する必要があった。そのため、第1図の構成のままでは半完成であり、完成品としては部品点数が増大する結果となった。

そこで導電性合成樹脂 5,6に代えて、金属材料を用いることが考えられるが、金属製とするためには、セパレータ 3 に使用する電解液に耐える金属、または金属を侵さない電解液の選択が必要となるという欠点があつた。すなわち合成樹脂は稀硫酸など水溶液系の電解液には不活性であり、有機溶媒では溶解し易いが金属はその逆の性質をもつのが普通だからである。

したがつて、この発明の目的は、部品点数を削減でき、構造が簡単になり、しかも強度および耐久性があってプリント基板への実装に支障のない電気二重層キャパシタを提供することである。

この発明は金属の持つ機械的強度の大幅向上と電気導電性の高さに注目し、前記導電性合成樹脂 5, 8に代えて金属ふた 1 2 および金属ケース 1 3 を形成している。金属としてはバルブ金属であるアルミニウムと不銹鋼であるステンレスを選択した。アルミニウム 9 9 9 %以上の高純度のものが望ましくステンレスは 1 8 - 8 ステンレスおよびクロム比率の高いハイクロムステンレスが望ましいことが確かめられた。しかし、セパレータ 9 の電解液 1 0 についても、特に水分量を充分に低下させないと金属に孔食が発生することも判明し、たとえばガンマープチロラクトンが 1 0 0 部とテトラエチルアンモニウムパークロレートが 1 5 部からなる電解液で水分量を 1 5 0 ppm以下に、望ましくは 5 0 ppm以下にする必要があることを確認した。以上の材料の選択によつて成されたものが第 2 図のものである。すな

平成 5, 6, 30 発行

わち、前記セパレータ9の両面に分極性電極8を対接して金属ケース13の底部に納め、上面の分極性 電極8の表面に金属ふた12を被せるとともに金属ふた12の周緑と金属ケース13の閉口との間に絶 縁封口体11を介在し、金属ケース13の閉口縁を絶縁封口体11上にかしめて一体にする。構成中分 極性電極8は活性炭、黒鉛、アセチレンブラツクを若干のバインダで混練、プレスしたものやアルミニ ウム、ステンレスの集電体に担持させたもの、さらには活性炭化したカーボン繊維布を用いた。セパレ ータ9はポリプロピレンの微孔かつ多孔フイルムまたはガラス繊維混抄マニラ麻抄紙を用いた。電解液 10としては前述の組成で水分量は50ppm以下に調整し用いた。金属ケース12,13は999% の高純度アルミニウムまたはステンレス(SUS304)を用いた。封口体11はポリプロピレン、フ ツ素ゴム、IIRゴム、EPTゴムなどを用いた。

以下にその実施例を述べる。製品寸法は全て $25\phi$ (直径)、厚み1.5 mである。 比較例 1

導電性樹脂 5,6 はカーボンブラツクを含有するブチルゴム、電解液 2 に 3 0 %硫酸を使用、セパレータ 3 は 3 0  $\mu$  m の多孔ポリプロピレンフイルムを使用した。実測の結果、静電容量は 3 F、内部抵抗 は 0.5  $\Omega$ 、耐電圧 0.8 V である。

### 比較例 2

金属ケース 13 および金属ふた 12 の金属材料は厚み 0.35 mmのアルミニウム、電解液 10 は 30% 硫酸、セパレータ 9 は前記 1 と同じものを使用した。結果は金属ケース 13 が溶解し、測定測定不可能であった。

### 実施例 1

金属材料 1 2, 1 3 は厚み  $0.35 \, \mathrm{m}$  のアルミニウム、電解液 1 0 はガンマープチロラクトン  $100 \, \mathrm{m}$ 、テトラエチルアンモニウムパークロレート  $15 \, \mathrm{m}$ 、セパレータ 9 は前記  $1 \, \mathrm{cm}$  にである。結果は静電容量が  $2 \, \mathrm{F}$ 、内部抵抗が  $1 \, \Omega$ 、耐電圧が  $2 \, \mathrm{V}$  である。

### 実施例 2

金属材料 1 2 , 1 3 は 0.2 5 mm (厚) のステンレス (SUS 3 0 4) 、その他は実施例 1 と同じで特性もほぼ同じであった。

### 実施例 3

実施例 2 において、確解液 1 0 の水分量を(1) 2 5 0 ppm、(2) 1 5 0 ppm、(3) 5 0 ppm、(4) 1 0 ppmとし、初期値(テスト前)と 2 V印加、70℃-1000時間後(テスト後)の変化を比較した。結果は下表のとおりである。

		1
n		

7		テスト前 テスト後			·		
,	容量 (F)	内部抵抗 (Ω)	もれ電流 (mA)	容量(F)	内部抵抗 (Ω)	もれ電流 (mA)	金属への影響
(1)	2.1	0. 9	0. 1 5	1. 1	7. 1	0. 1 5	若干孔食 あり
(2)	2. 1	0. 9	0. 1 0	1. 5	3. 0	0.08	若干孔食 あり
(3)	2. 0	1. 0	0.08	1. 6	1. 9	0.02	異常なし
(4)	2. 0	i. o	0. 0 6	1. 7	1. 7	0. 0 1	異常なし

この表から明らかなように、電解液中の水分量を250ppmとしたものは、金属に孔食が発生し、また電解液が分解して絶縁物が電極に付着することに起因して容量が約50%低下すると共に、内部抵抗が約8倍に増加し、電気二重層キャパシタとして実用に供することができないが、水分量を150ppm以下としたものは、金属に若干の孔食が発生するものの、容量の低下を約30%以下に抑制することができると共に、内部抵抗の増加を約3倍程度に抑制することができ、電気二重層キャパシタとし

平成 5, 6, 30 発行

て実用上問題のない特性のものが得られる。すなわち、電解液中の水分量は150ppm以下であることが必要である。

以上のように本発明の電気二重層キャパシタは、水分量が150ppm以下の電解液を含浸したセパレータと、このセパレータの両面に対接されてカーボン系電極材料からなる分極性電極と、これらの組合せ体を収納して底部で前記分極性電極の一方と直接的に電気接触し、かつ集電体兼極板を構成するアルミニウムもしくはステンレス製の金属ケースと、この金属ケースに嵌められて前記分極性電極の他方と直接的に電気接触し、かつ集電体兼極板を構成するアルミニウムもしくはステンレス製の金属ふたと、この金属ふたの周縁と前記金属ケースの開口縁との間に介在されて相互に絶縁するとともに前記金属ケースの開口縁により一体にかしめられた封口体とを備えたもので、電解液の水分量を150ppm以下に規制しているため、ケースあるいはふたとして金属製のものを使用した場合においても、金属の孔食の発生を抑制することができるとともに、電解液が分解して電極に絶縁物が生成付着することに起因する内部抵抗の増大や容量低下を小さくすることができるものである。

また前記ケースあるいはふたは、アルミニウムもしくはステンレスよりなる金属で構成しているため、例えば耐食的な酸化膜が形成される高純度のアルミニウムや不銹鋼であるステンレスの採用により耐食性に優れたものが得られるとともに、この金属ケースあるいは金属ふたは集電体兼極板を構成しているため、両方の分極性電極に加圧ぎみに対向させることにより、金属容器と電極との間の電気的接続を行うスプリング等は不要となり、さらに両極板の局部のみで接続端子を接触的に受けたり、溶接によつて端子を付けることができるため、独立した電子部品とすることができる。またこの電気二重層キャパシタは直列接続して耐電圧アツプを行う場合においても、ゆるい積層型に結束するだけで良く、その効果は大きいものである。」と補正する。

3 「図面の簡単な説明」の項を「第1図は従来例の断面図、第2図はこの発明の一実施例の断面図である。

9……セパレータ、10……電解液、11……封口体、12……金属ふた、13……金属ケース。」と補正する。

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

### IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**☐** OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.